اختبار قصير أول للصف الحادي عشر

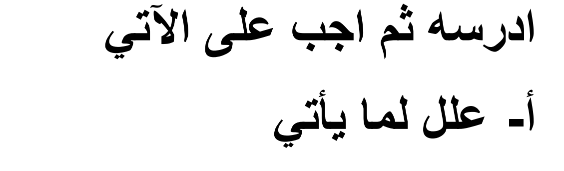
المادة :كيمياء الاسم :

١- أكسيد له بنية أيونية ضخمة قلوي صيغته X_2O هو

أ- أكسيد السيليكون ب – أكسيد الصوديوم

ج- أكسيد الماغنسيوم د- أكسيد الألومنيوم

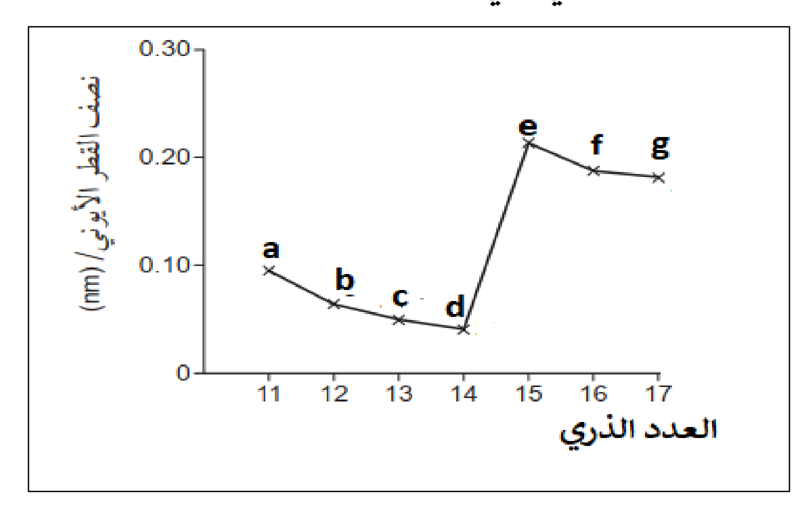
٢-الشكل المقابل يوضح تدرج نصف القطر الأيوني في الدورة الثالثة


ادرسه ثم اجب على الآتي

أ- علل لما يأتي

نصف قطر أيون الكلوريد أكبر

من نصف قطر ذرة الكلور



ب – الرمز (a) يمثل أيون ...... الشحنة بينما الرمز (g) يمثل أيون ...... الشحنة

مع توضيح اجابتك.................................

٣-أكمل المعادلات التالية

أ. $PCl_5 + ... \rightarrow H_3PO_4 + ...\ HCl$

ب. $SO_3 + H_2O \rightarrow ....$

٤- يكوّن العنصر **y** أكسيدًا تبلغ درجة انصهاره **2852** °C ويتفاعل هذا الأكسيد مع الماء ليكوّن محلولًا قلويًّا. يكوّن **y** الكلوريد yCl_2، الذي يذوب في الماء ليكوّن محلولًا متعادلًا. يمتلك **y** **ثاني** أعلى طاقة تأين أولى ضمن المجموعة التي ينتمي إليها. حدّد العنصر **y** مبررًا إجابتك.

٥- صل بين الأكسيد وخصائصة فيما يلي

1. أكسيد يتفاعل مع الماء لتكوين حمض من النوع H_2XO_3	أ. أكسيد الألومنيوم
2. أكسيد متذبذب (متردد) يمتلك بنية ضخمة	ب. أكسيد السيليكون (IV)
	ج. ثنائي أكسيد الكبريت